```
DIALOG(R)File 351:Derwent WPI
(c) 2002 Thomson Derwent. All rts. reserv.
                  **Image available**
009401947
WPI ACC NO: 1993-095457/199312
XRAM ACC No: C93-042149
   Copolymer e.g. polyester for wide variety of rigid to elastic plastic materials - contg. 3-hydroxy butyrate and 3-hydroxy hexanoate obtd. by culturing microorganism genus aeromonas, used for biodegradable plastic
Patent Assignee: KANEGAFUCHI KAGAKU KOGYO KK (KANF ); KANEKA CORP (KANF
Inventor: KOBAYASHI G; SHIOTANI T
Number of Countries: 004 Number of Patents: 007
Patent Family:
Patent No
                   Kind
                                        Applicat No
                             Date
                                                             Kind
                                                                                    Week
                                                                       Date
EP 533144
                    Α2
                          19930324
                                        EP 92115858
                                                                    19920916
                                                                                  199312
                                                                                              В
                                                               Α
JP 5093049
                                                                    19910917
                    Α
                          19930416
                                        JP 91267255
                                                               Α
                                                                                   199319
us 5292860
                                        US 92945505
                          19940308
                    Α
                                                                    19920916
                                                                                  199410
EP 533144
                    A3
                          19940622
                                        EP 92115858
                                                                    19920916
                                                                                  199527
                                                               Α
                                        JP 91267255
JP 2777757
                    в2
                          19980723
                                                                    19910917
                                                                                  199834
                                                               Α
EP 533144
                    В1
                          19981216
                                        EP 92115858
                                                                    19920916
                                                                                  199903
                                                               Α
DE 69227878
                    Ε
                          19990128
                                        DE 627878
                                                              Α
                                                                    19920916
                                                                                  199910
                                        EP 92115858
                                                                    19920916
Priority Applications (No Type Date): JP 91267255 A 19910917
Cited Patents: No-SR.Pub; 2.Jnl.Ref; EP 440165; EP 69497
Patent Details:
Patent No Kind Lan Pg
                                  Main IPC
                                                   Filing Notes
                   A2 E 16 C12P-007/62
EP 533144
    Designated States (Regional): DE GB 5093049 A 12 C08G-063/06
JP 5093049
                           11 C08G-063/06
us 5292860
JP 2777757
                   B2
                           13 C08G-063/06
                                                   Previous Publ. patent JP 5093049
EP 533144
                   B1 E
                                C12P-007/62
Designated States (Regional): DE GB DE 69227878 E C12P-007/62 BB
                                                   Based on patent EP 533144
EP 533144
                   A3
                               C12P-007/62
Abstract (Basic): EP 533144 A
The copolymer contians a 3-hydroxy butyrate (3HB) and a 3-hydroxy
     hexanoate (3HHx)-units.
            The prepn. involves culturing Aeromonas caviae using a fatty acid
     as a carbon source.
     Pref. the copolymer may contain as a third componet: 4 hydroxybutyrate (4HB) -O-CH2-CH2-CH2-C(I)-, 3 hydroxyvalerate (3HV), and/or 3-hydroxypropionate (3HP) -O-CH2-CH2-C(O)-.
     The prepn. is by the microorganism Aeromonas caviae and pref. the Fa- 440 strain of Aeromonas caviae (FERM BP 3432).

The naturally occurring oil or fat is corn-, soybean, safflower-, sunflower-, olive-, coconut, palm-, rapeseed, fish- or whale-oil, lard and/or beef tallow.
            USE/ADVANTAGE - Rigid elastic plastics are obtd. by selecting
     copolymer components and adjusting their compsn. A novel copolymer
     polyester is produced which undergoes microbial degradation in nattural
     environments, e.g. soil, rivers, and seas. The microorganisms involved use inexpensive starting materials.
           Dwg. 0/3
Abstract (Equivalent): US 5292860 A
     A copolymer consists of (A) pref. 50-98 mol.%, recurring units of 3-OH-butyrate -O-CH(CH3)-CH2-C(O)- and (B) pref. 50-2 mol.%, 3-OH-hexanoate units -O-CH(CH2-CH2-CH3)-CH2-C(O)-.
           The copolymer can contain as 3rd and opt. 4th constituent recurring
     units of a 4-OH-butyrate -O-CH2-CH2-C(O)-, a 3-OH-valerate -O-CH-(CH2-CH3)-CH2-C(O)- or a 3-OH-propionate -O-CH2-CH2-C(O)-. The
```

Page 1

# JP-05093049

copolymer is produced by culturing a microorganism of genus Aeromonas, esp. Aeromonas caviae, in a culture medium under limitation of nutrients other than C sources and using as C source a fatty acid contg. an even number of at least 6 C or its lower alcohol ester or a naturally occurring oil or fat.

USE/ADVANTAGE - Used as biodegradable polymer. The polymer can be readily produced and is not too hard or brittle. It is readily degraded

in the soil, rivers and seas.

Dwg.0/3
Title Terms: COPOLYMER; POLYESTER; WIDE; VARIETY; RIGID; ELASTIC; PLASTIC; MATERIAL; CONTAIN; HYDROXY; BUTYRATE; HYDROXY; HEXANOATE; OBTAIN; CULTURE; MICROORGANISM; GENUS; AEROMONAS; BIODEGRADABLE; PLASTIC Derwent Class: A23; D16

International Patent Class (Main): C08G-063/06; C12P-007/62

International Patent Class (Additional): C12N-001/20; C12R-001-01;
C12P-007/62

File Segment: CPI

i same

Manual Codes (CPI/A-N): A05-E02; A09-A; D05-H

Plasdoc Codes (KS): 0004 0226 1291 1840 1913 2174 2606 2628

Polymer Fragment Codes (PF):

\*001\* 014 02& 038 143 144 157 195 225 344 358 541 544 551 560 566

# (19)日本R特新庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

.F 1

(11)特許出願公開番号

# 特開平5-93049

(43)公開日 平成5年(1993)4月16日

(51) Int.Cl.5

識別記号 NLP

广内整理番号

技術表示箇所

C 0 8 G 63/06

C 1 2 P 7/62

7211-4J 8114-4B

# (C 1 2 P 7/62 C12R 1:01)

審査請求 未請求 請求項の数11(全 12 頁)

(21)出頗番号

特願平3-267255

(71)出顧人 000000941

鐘淵化学工業株式会社

(22)川願日 平成3年(1991)9月17日 大阪府大阪市北区中之島3丁目2番4号

(72) 発明者 塩谷 武修

兵庫県加古川市野口町野口286-1 A-

906

(72)発明者 小林 元太

兵庫県高砂市高砂町沖浜町2-63

(74)代理人 弁理士 細田 芳徳

# (54) 【発明の名称】 共重合体およびその製造方法

## (57) 【要約】

11.3%

【構成】3-ヒトロキシプチレート(3 HB) ユニット と3-ヒドロキシヘキサノエート (3 HHx) ユニット を含む共重合体、少なくとも3HBユニットと3HHx ユニットを含有する3成分系共重合体、少なくとも3H Bユニットおよび3IIHxユニットを含有する4成分系 共重合体;これらの共重合体を合成するアエロモナス・ キャピエ;アエロモナス属の微生物を用いた前記の共重 合体の製造方法に関する。

【効果】長鎖脂肪酸を資化してC: ~C。 ユニットを合 成することができ、3HHxは3HVよりもメチレン基 が1個多いので可塑性が高く、柔軟性を付与する能力を 有し、311Pも強度を保持しながらも弾性を与えること ができる。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 3-ヒドロキシブチレート (3 HB) ユ ニットを50モル%から98モル%、3-ヒドロキシへ キサノエート (3 HHx) ユニットを50モル%から2 モル%含む共重合体。

(化1)

3 H B

[化2] 3HHx

\*【請求項2】 少なくとも3-ヒドロキシブチレート (3 HB) ユニットおよび3-ヒドロキシヘキサノエー ト(3 HHx) ユニットを含有する3成分系のモノマー ユニットからなる共重合体。

【請求項3】 少なくとも3-ヒドロキシブチレート \*(3 HB)・ユニットおよび3 ーヒドロキシヘキサノエー ト(3 HHx) ユニットを含有する4成分系のモノマー ユニットからなる共重合体。

【請求項4】 第3成分として、4-ヒドロキシブチレ 10 ート (4 H B) ユニット、3 ーヒドロキシバリレート (3HV) ユニットまたは3-ヒドロキシプロピオネー ト(3 HP) ユニットを有する請求項2 記載の共重合

【化3】

※【化5】

(化4) 3 H V

3 H P

【請求項5】 第3および第1成分として、1-ヒドロ キシプチレート (4HB) ユニット、3-ヒドロキシバ リレート (3HV) ユニットおよび3ーヒドロキシブロ ビオネート (3)1P) ユニットからなる群から選ばれる 2つのユニットを有する請求項3記載の共乗合体。

【請求項6】 請求項1、2または3に記載された共重 合体を合成するアエロモナス・キャビエ。

【諸求項7】 アエロモナス属の微生物を、炭素源とし て炭素数6以上の偶数個の脂肪酸もしくはその低級アル 栄養源の制限下で培養することを特徴とする、3-ヒド ロキシブチレート (3 HB) ユニットおよび3ーヒドロ キシヘキサノエート (3THIx) ユニットからなる共重 台体の製造方法。

【請求項8】 アエロモナス属の微生物を、5-クロロ 古草酸もしくはプロピオン酸、炭素数5以上の奇数個の 胎肪酸または4 ヒドロキシ酪酸もしくはァーブチロラ クトンを用いて、炭素源以外の栄養源の制限下で培養す ることを特徴とする、3-ヒドロキシプロピオネート

V) ユニットまたはイーヒドロキシブチレート (1H B) ユニットを含んだ共重合体の製造方法。

【請求項9】 アエロモナス属の微生物を、炭素源とし て炭素数 6 以上の偶数個の脂肪酸もしくはその低級アル コールエステルまたは天然油脂と、①5 クロロ古草酸 もしくはプロピオン酸、②炭素数5以上の奇数個の脂肪 酸またはの4ーヒドロキシ酪酸もしくはアーブチロラク トンを用いて、炭素源以外の栄養源の制限下で培養する ことを特徴とする、3-ヒドロキシブチレート (3 H コールエステルまたは天然油脂を用いて、炭素版以外の 40 B) ユニットおよび3-ヒドロキシヘキサノエート (3 HIIX)ユニットと、さらに前記それぞれの炭素源に対 応する①3-ヒドロキシプロピオネート (3HP) ユニ ット、 ②3-ヒドロキシバリレート (311V) ユニット または③4-ヒドロキシブチレート (411B) ユニット のいずれか1つのユニットの3成分系のモノマーユニッ トからなる共重合体の製造方法。

【請求項10】 アエロモナス属の微生物を、炭素源と して炭素数6以上の偶数個の脂肪酸もしくはその低級ア ルニールエステルまたは天然油脂と、①5-クロロ吉草 (3 HP) ユニット、3 · ヒドロキシパリレート (3 H 50 酸もしくはプロピオン酸、②炭素数 5 以上の奇数個の脂

肪酸または③4…ヒドロキシ酪酸もしくはァープチロラ クトンのいずれか2種を用いて、炭素源以外の栄養液の 制限下で培養することを特徴とする、3-ヒドロキシブ チレート (3 HB) ユニットおよび3-ヒドロキシヘキ サノエート (31111x) ユニットと、さらに前記それぞ けの炭素源に対応する●3-ヒドロキシプロピオネート (311P) ユニット、Ø3-ヒドロキシバリレート (3 IIV) ユニットまたはØ4-ヒドロキシブチレート (4 HB) ユニットのいずれか2つのユニットの4成分系の モノマーユニットからなる共重合体の製造方法。

【請求項11】 天然油脂としてコーン油、大豆油、サ フラワー油、サンフラワー油、オリーブ油、ヤシ油、バ 一ム油、ナタネ油、魚油、鯨油、豚脂、牛脂の少なくと もいずれかを用いる請求項7、9または10記載の製造 り法。

## 【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は新規共重合体ポリエステ ルおよびこれを発酵合成する微生物およびその製造方法 に関する。詳しくは自然環境(土中、河川、海中)の下 20 で微生物の作用を受けて分解するプラスチック様高分子 およびその製造方法に関するものである。

[0002]

【従来の技術・発明が解決しようとする課題】現在まで 数多くの微生物において、エネルギー貯蔵物質としてポ リエステルを菌体内に蓄積することが知られている。そ の代表例がポリ・β-ヒドロキシブチレート (以下、P (3 HB) と略す) であり、下記の式で示されるモノマ ユニット (311B) からなるホモポリマーである。

[0003]

1代61

3 HB

11 2 9

\*【0004】P (3HB) は確かに自然環境中で生物的 に分解するいわゆる生分解性プラスチックであるが、高 分子材料としてみた場合、結晶性が高く、硬く、かつ脆 い性質を持っており、実用的には不十分であった。この ような欠点を克服する方法として、ポリエステルを構成 『しているモノマーユニットとして3HB以外の構造的に 異なるモノマーユニットを組み込むことが提案されてい る。この方法は大別すると次の2通りに分けることがで きる。

【0005】(1) 特開昭57-150393号公 報、特開昭58-69225号公報、特開昭63-26. 9989号公報、特開昭64-48821号公報、特開 平1-156320号公報によれば、本来P (3HB) を産生する微生物であるアルカリゲネス・ユートロファ スを用い、炭素源として炭素数が奇数個のカルポン酸、 例えばプロピオン酸や吉草酸を与えることにより、3 H Bと共にB-ヒドロキシパリレート (3HVと略す) を ポリエステルの構成モノマーとする共重合体 P (311B -(`O-3HV) が得られる。同様に炭素源として4-ヒトロキシ酪酸やケープチロラクトンを与えることによ り、3 HBと共に4 ーヒドロキシブチレート(4 ILBと 略す)をポリエステルの構成モノマーとする共重合体P (3HB-CO-4HB) が得られることが報告されて いる。

[0006]

【化7】

3 H V

30

[0007]

【化8】

[0008] (2) 特開昭63-226291号公報 オポランスATCC29347に炭素源としてアルカン を与えることにより、炭素数が6~12までの3-ヒド ロキシアルカノユート (311人と略す) をモノマーユニ ットとする共重合体P(3IIA)を発酵合成することが

- 3 H A

できることが報告されている。ここで、3 HAの各モノ によれば、炭化水素資化菌であるシュードモナス・オレ 40 マーユニット構造と炭素数との関係を明確に表現するた めに、このモノマーユニットをC。ユニットと呼ぶこと とする。

[0009]

【化9】

(x=m+4)

10

5

【0010】前記公報によれば3HBはC。ユニット、 3HVはC。ユニットであり、シュードモナス・オレオ ポランスはC。~C12ユニットからなる共重合体を菌体 内に合成し、蓄積する性質を有している。また、Applie d and Environmental Microbiology, 1988, 197 7~1982頁には、シュードモナス・オレオポランス がポリエステルを合成するには、炭素源であるアルカン の炭素数が少なくとも6個必要であり、また炭素数が1 2個以上のアルカンを加えてもCi2ユニットを越えるユ ニットは合成されないことが示されている。

【0011】このように現在のところ、2つのタイプの 共重合体が提示されている。即ち、(1)のタイプの共 重合体は側鎖のメチレン基数が少なく、物性的にはプラ スチック様高分子であり、(2)のタイプの共重合体は 側鎖のメチレン基数が多く、物性的にはゲル状高分子で ある。しかしながら、このうち前記(1)のタイプにつ いては、3HBの原料となる主炭素源の他に3HV、4 HB等のコポリンー成分の原料を別に添加しなければな らず、培養コストは高くならざるを得ないのである。こ 探索、及び培養条件の確立が課題となっていた。

[0012]

【課題を解決するための手段】本発明者らは長鎖脂肪酸 や天然油脂を資化して菌体内にポリエステルを生合成 し、蓄積する微生物を探索していたところ、側鎖のメチ レン基数が少ないプラスチック様の2成分ないし4成分 系の前記(1)のタイプの共承合体を蓄積する菌株を発 見し、さらに研究を重ねて本発明を完成するに至った。

【0013】即ち、本発明者らの見い出した微生物の1 株はオレイン酸を唯一の炭素源として生育しポリエステ 30 ルを合成させるFA-140株であり、もう1つはトリ ナレイン(オリーブ油)を唯一の炭素源として生育しポ リエステル合成させるOL-338株である。これらの 苘株が発酵合成する共重合体のモノマーユニットを分析 したところ、31118ユニットとガーヒドロキシヘキサノ ユート(3 IIIIx)ユニットであり、NMR分析により 共重合体P (311B-CO-3HHx) が得られること が確認された。これら2つの菌株を同定したところ、F A - 4 4 0 株はアエロモナス・キャピエ、OL - 3 3 8 株はアエロモナス・ハイドロフィラであることが判明し 40 1:5

 $\{0014\}$ 化10] 3HHx

1450

【0015】本発明はこれらの微生物を見い出したこと 50 ヒドロキシパリレート(3HV)ユニットまたは③4

に基づくものである。即ち、本発明の要旨は、(1)3 ーヒドロキシブチレート (3 HB) ユニットを50モル %から98モル%、3-ヒドロキシヘキサノエート(3 HHx) ユニットを50モル%から2モル%含む共重合 体、(2)少なくとも3-ヒドロキシブチレート(311 B) ユニットおよび3-ヒドロキシヘキサノエート (3 IIIIx) ユニットを含有する3成分系のモノマーユニッ トからなる共重合体であり、第3成分としては例えば、 4-ヒドロキシブチレート (4HB) ユニット、3-ヒ ドロキシバリレート (3HV) ユニットまたは3-ヒド ロキシプロピオネート (3 HP) ユニットである共重合 体、(3)少なくとも3-ヒドロキシブチレート(3H B) ユニットおよび3-ヒドロキシヘキサノエート (3 HIIx) ユニットを含有する4成分系のモノマーユニッ トからなる共重合体であり、第3および第4成分として は例えば、1-ヒドロキシプチレート(4HB) ユニッ ト、3-ヒドロキシパリレート (3HV) ユニットおよ び3-ヒドロキシプロピオネート (311P) ユニットか らなる群から選ばれる2つのユニットを有する共重合 のため安価な原料を用いてコポリマーを合成する菌株の 20 体、(4)前記(1)~(3)に記載された共魚合体を 合成するアエロモナス・キャピエ、並びに

6

【0016】(5)アエロモナス属の微生物を用いる前 記(1)~(3)記載の共重合体の製造方法に関するも のであり、具体的には、

1) アエロモナス属の微生物を、炭素源として炭素数6 以上の偶数個の脂肪酸もしくはその低級アルコールエス テルまたは天然油脂を用いて、炭素源以外の栄養源の制 限下で培養することを特徴とする、3-ヒドロキシブチ レート (311B) ユニットおよび3-ヒドロキシヘキサ ノエート (3 HHx) ユニットからなる共重合体の製造 方法、

2) アエロモナス属の微生物を、5-クロロ吉草酸もし くはプロピオン酸、炭素数5以上の奇数個の脂肪酸また はイーヒドロキシ酪酸もしくはイーブチロラクトンを用 いて、炭素源以外の栄養源の制限下で培養することを特 徴とする、3-ヒドロキシプロピオネート (3HP) ユ ニット、3~ヒドロキシバリレート (3HV) ユニット または4-ヒドロキシプチレート (4HB) ユニットを 含んだ共重合体の製造方法、

3) アエロモナス属の微生物を、炭素源として炭素数6 以上の偶数個の脂肪酸もしくはその低級アルコールエス テルまたは天然油脂と、①5-クロロ吉草酸もしくはブ ロビオン酸、②炭素数5以上の奇数個の脂肪酸または③ 4…ヒドロキシ酪酸もしくはァープチロラクトンを用い て、炭素源以外の栄養源の制限下で培養することを特徴 とする、3-ヒドロキシブチレート(3 HB) ユニット および3-ヒドロキシヘキサノエート (31111x) ユニ ットと、さらに前記それぞれの炭素源に対応する①3~ ヒドロキシプロピオネート (3HP) ユニット、203-

ヒドロキシブチレート (4HB) ユニットのいずれか1 つのユニットの3成分系のモノマーユニットからなる共 東合体の製造方法。

4) アエロモナス属の微生物を、炭素源として炭素数6 以上の偶数個の脂肪酸もしくはその低級アルコールエス テルまたは大然油脂と、 ①5 - クロロ吉草酸もしくはブ ロピオン酸、②炭素数5以上の奇数個の脂肪酸または③ ユーヒドロキシ酪酸もしくはアープチロラクトンのいず いか2種を用いて、炭素源以外の栄養源の制限下で培養 IIB) ユニットおよび3-ヒドロキシヘキサノエート (3HHx) ユニットと、さらに前記それぞれの炭素源 に対応する①3 · ヒドロキシプロピオネート (3 HP) ユニット、②3-ヒドロキシパリレート (3HV) ユニ ットまたは304-ヒドロキシブチレート (4HB) ユニ ットのいずれか2つのユニットの4成分系のモノマーユ ニットからなる共重合体の製造方法に関するものであ\* 3 H P

\*る.

【10017】アエロモナス属の微生物を用いた本発明の ポリエステルの製造方法は、従来より報告されておら ず、生合成メカニズムは解明されていないが、実施例に も示されるように次のような特徴を有する。

【0018】(1)炭素数6以上の偶数個の脂肪酸もし くはその低級アルコールエステル、または天然心胎の主 な構成成分である炭素数12~22の長鎖脂肪酸のう ち、炭素数が偶数のものを炭素源としてポリエステルを することを特徴とする、3-ヒドロキシブチレート(3 10 発酵合成すると、C₁、C₀の2つのユニットからなる 共重合体P (3HB-CO-3HHx) が得られる。

> (2) 5-クロロ吉草酸もしくはプロピオン酸を炭素源 としてポリエステルを発酵合成すると、 8-ヒドロキシ プロピオネート (3 HP) の組成が60~2モル米の共 重合体P (3HB-CO-3HP) が得られる。

[0019]

【化11】

【0020】(3)炭素数5の吉草酸など炭素数が5以 上の奇数個の脂肪酸を炭素源としてポリエステルを発酵 台成すると、90モル%以上の3日Vユニットを有する **ピ(3 HB-CO-3 HV)が得られる。** 

(4) 4-ヒドロキシ酪酸もしくはアープチロラクトン を炭素源としてポリエステルを発酵合成すると、P (3) IIB-CO-4HB) が得られる。

(5) 炭素数5以上の奇数個の脂肪酸と炭素数6以上の 偶数個の脂肪酸の混合物を炭素源としてポリエステルを 30 脱酵合成すると、3HB、3HV、3HHxの3成分系 の共重合体が得られる。

(6) オリープオイル、吉草酸、4-ヒドロキシ酪酸を 炭素源としてポリエステルを醗酵合成すると、3HB、 111B、311V、311Hxの4成分系の共重合体が得ら 打る。

1. 2. 5 ye

(7) グルコース、フルクトース、酢酸、酪酸を炭素源 としてポリエステルを発酵合成すると、P (3 HB) の ホモポリマーが得られる。ポリマー生成量は酪酸では大 量に得られるが、グルコース、フククトース、酢酸では 微量である。

(8) カプロン酸やβ ヒドロキシカプロン酸を炭素源 として使用すると、Ce ユニットの含量を高めることが できる。

【11021】本発明の微生物は、前記のようなポリエス テル合成能を有するアエロモナス属の微生物であれば特 に限定されるものではない。その一例として、アエロモ ナス・キャピエ、アエロモナス・ハイドロフィラが挙げ られる。アエロモナス・キャピエの南学的性質はFA-4.4.0株について示される表1のとおりである。このよ うな本発明の微生物の具体例として見いだされたFA-4.1.0株およびOL-3.3.8株は、兵庫県高砂市高砂町 宮前町の土壌から分離されたものであり、その内のFA - 4 4 0株は微工研条寄第3 4 3 2号として寄託されて いる。

(表1)

アエロモナス・キャビエFA-440株の菌学的性質 表 1

試験項目	斌	験	結	果	
形態 グラム染色性 芽胞		桿	菌		
プロ 運動性 鞭毛 オキシダーゼ	ř	極其			
カタラーゼ OF Na・要求性	• =	F	- ?		
リパーゼ 0/129耐性 10ppm		4			•
150ppm 本系水溶性色素の産生	מע)	耐耐一	·性 ·		
37℃での生育(ニュートリエントプリインドール産生(1%ペプトン水) エスクリン分解 V-P反応		- -			
ゲルコースからのガスの産生 システインからの硫化水素産生 硝酸塩還元		- -	- -		
酸の産生 サリシン シュークロース					
グルコース マンニトール <b>資化性</b>		+ + + +	-		
L-アラビノース L-アルギニン ヒスチジン		4 4	- -		
マンニトール	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	6 2	-  }		••••

【0022】このような本発明のアエロモナス属の微生 物は、公知の代表的なP(3 HB)産生菌であるアルカ リゲネス・ユートロファスとはポリエステル生合成メカ ニズムにおいていくつかの点で差異がみられる。

13:01

(i) まず、最も大きな差異はポリメラーゼの B - ヒドロ キシヘキサニルCoAに対する特異性であって、アエロ モナス属の南株は脂肪酸の $\beta$  -酸化の過程で生成する $\beta$ · ヒドロキシヘ4 サニルCoAに作用するポリメラーゼ 以はこれを有していない。

(1) もう1つの大きな差異はプロピオン酸の代謝であ ろ。アルカリゲネス・ユートロファスは炭素額としてプ ロピオン酸を与えると、3HBと3HVの共重合体を合 成する (特開昭58-69224号公報) のに対し、ア エロモナス属の微生物は3HVを合成せず、かわりに3 IIPを作ることである。これはアエロモナス属の微生物 い B-ケトチオッーゼがプロピニルCoAとアセチルC nAを2量化する能力のないことを示している。 吉草酸 分与えた場合に 9 0 モル光以上のP (3 HV)を生合成 50 限下、通常窒素制限下で好気的に培養するだけでC。(3

することがこれを裏付けている。

③ アセチルCoA同士の2量化自体もアエロモナス属 の苗株は主ではなく、β-酸化経路の中間代謝物質β-ヒドロキシアシルCoAからのポリエステル合成が支配 的である。

【い023】本発明は前記のような性質を有するアエロ モナス國の微生物、及びこの微生物が発酵合成するアエ ロモナス属の微生物産生共重合体及びその製造方法を閉 を有しているのに対し、アルカリゲネス・ユートロファ 40 示するものであり、とりわけ天然に豊富に存在する油脂 ないし長鎖脂肪酸を主な原料としてC。~C。のモノマ ーコニットからなる2成分ないし1成分系のプラスチッ ク様ポリエステル共重合体を作るための技術的手段を提 供するものである。

> 【0024】即ち、具体的にはアエロモナス属の微生物 に炭素源として炭素数6以上の偶数の脂肪酸もしくはそ の低級アルコールエステルまたは天然油脂を炭素源とし た場合など天然に最も豊富に存在している油脂(植物油 や魚油)を炭素源として与え、炭素源以外の栄養源の制

BB):  $C_{\circ}$  (3HHx) =  $70 \sim 90:30 \sim 10$  の共重合体 P(3 HB - CO - 3 HHx)を得ることができる。 C  $\cdot$  ユニット組成を高めたい場合は、炭素源としてカプロン酸や $\beta$ -ヒドロキシカプロン酸を共存させればよく、また  $C_{\circ}$  ユニット組成を高めたい場合は、酪酸、 $\beta$ -ヒドロキシ酪酸を共存させればよい。その結果、 $C_{\circ}$  (3HB):  $C_{\circ}$  (3HRx) =  $50 \sim 98:50 \sim 2$  まで組成をコントロールすることができる。 FA-440 株、OL-338 株のポリメラーゼは $\beta$ -ヒドロキシブチリルCo への方が $\beta$ -ヒドロキシヘキシルCo A よりも親和性が があいため、 $C_{\circ}$  ユニットリッチの共重合体を作ることはできない。ここで、天然油脂としてはコーン油、大豆油、サフラワー油、サンフラワー油、オリーブ油、ヤシ油、パーム油、ナタネ油、魚油、飯油、豚脂、牛脂の少なくともいずれかを用いることができる。

【0025】また、アエロモナス属の微生物を5-クロ 口吉草酸やプロドオン酸を炭素源として発酵合成するこ とにより、Ca (3HP)含量が40~60モル光のP (3HB-CO-3HP)が得られるが、この場合も上 記と同様に3HBの原料となる酪酸、β-ヒドロキシ酪 砂を共存させることによってCaコニット含量を高める ことができる。この結果、CaにCa=40~98:6 0~2まで組成をコントロールすることができる。また、炭素数5の青草酸など炭素数が5以上の奇数個の脂 肪酸を炭素源としてポリエステルを発酵合成すると、9 0モル米以上の3HVユニットを有するP(3HB-CO-3HV)を得ることができる。

【0026】また、炭素源として4ーヒドロキシ酪酸やナーブチロラクトンを用いると、P(3HB-CO-4HB)を合成することができる。この点はアルカリゲネ 30ス・ユートロファスと同様であるが、同一培養条件ではアエロモナス属の微生物はアルカリゲネス・ユートロファスに比べ、3HB組成が高い傾向にある。炭素源として長鎖脂肪酸と4-ヒドロキシ酪酸の混合物を用いるとP(3HB CO 3HHx CO-4HB)を合成することもできる。

【0027】また、前記のように炭素数6以上の偶数の 脂肪酸もしくはその低級アルコールエステルまたは天然 油脂を炭素源とした場合、C4、C6の2つのユニット からなる共重合体を作り、吉草酸(C6の脂肪酸)から 40 はC6のみのポリエステルを作る性質を利用して、炭素 数6以上の偶数の脂肪酸と吉草酸(ないし炭素数5個以上の奇数酸)の混合炭素源を与えることにより、(C4+C6)ユニットとC6ユニット比を自由に調整できる 3成分系の共重合体P(3HB-CO-3HV-CO-3HHx)を合成することができるし、又、吉草酸のか いりにプロピオン酸(C6の脂肪酸)を与えると(C4+C6)ユニットとC6ユニット比を自由に調整できる 3成分系の共重合体P(3HB-CO-3HP-CO-3HIIX)を合成することができる。 50

【U028】前記の3成分系の共重合体の場合と同様に、アエロモナス属の微生物を炭素源として炭素数6以上の偶数個の脂肪酸もしくはその低級アルコールエステルまたは天然油脂に加えて、5-クロロ吉草酸もしくはブロピオン酸、炭素数5以上の奇数個の脂肪酸、またはイ・ヒドロキシ酪酸もしくはァーブチロラクトンのいずれか2種を用いた混合炭素源を与えることにより、3-ヒドロキシブチレート(3HB)ユニットおよび3-ヒドロキシブチレート(3HP)ユニットおよび3-ヒドロキシベートで3HV)ユニット、3-ヒドロキシバリレート(3HV)ユニット、または4-ヒドロキシブナレート(4HB)ユニットのいずれか2つのユニットを含む4成分系のモノマーユニットからなる共組合体

12

【0029】このように本発明においては、アエロモナス属の微生物の特徴を利用してC2~C。ユニットからなるの種々の共重合体を発酵合成することができる。現在のところ、C4~C6ユニットの共重合体を生合成する菌株として、ロドスピリウム・ルブラムが報告されている(Int. J. Biol. Macromol. , 1989, 11, 49)。即ち、フェーラーらは炭素数2~10のカルボン酸を炭素源としてボリエステルを発酵合成した結果を報告しているが、これによればボリエステルはC4、C4、C6ユニットの共重合体であって、アエロモナス属の微生物のような基本的にC4、C62成分系コポリマーではない。従ってロドスピリウム・ルブラムでは(C4+C6)成分とC5成分を自由に調整できる性質を有していない。

を台成することができる。

【UO30】また、酢酸や酪酸からCsユニットが作ら れたり、プロピオン酸から100%のCs ユニットが作 られるなど、アエロモナス属とは全く異なる合成メカニ ズハを有しているようである。ロドスピリウム・ルブラ ムが光合成細菌であり、光照射、嫌気的培養下でポリエ ステル合成すること、炭素数7以下のカルボン酸で主に 生育し、かつポリエステル合成するごとから、この菌株 はアエロモナス属の様なβー酸化経路によらないように 思われる。即ち、アエロモナス属の微生物が長鎖脂肪酸 のB-酸化に従って、Co、Coコニットの2成分を合 成するのに対し、ロドスピリウム・ルプラムが合成する ポリエステルには規則性が認められないのである。ま た、ロドスピリウム・ルプラムを用いてポリエステルを 合成する際の問題は、フェーラーらの論文に記述されて いるように、微生物の生育が光の照射の下、嫌気的条件 で培養されるため、増殖速度が極端に低いことである。 従って、ポリエステルの合成速度が非常に小さく、約 0. 5g dry cell/リットルの菌体を得るのに 1 0 日間 も襲しているなど実用性に欠けることが指摘されてい る。これに対し、アエロモナス属の微生物は好気的な条 50 件で生育しポリエステル合成するので、20g dry cell

「リットルの菌株を得るのに2日で済む点など、優れた 生産性を示すものである。

【0031】本発明の微生物を用いてポリエステルを発 **酵合成するには、炭素源以外の栄養源の制限下、通常、** 従来から知られている窒素原制限条件下で培養すること によって容易に得られるが、炭素源以外の必須栄養源、 例えば、リン、ミネラル、ピタミン等を制限してもポリ エステルは誘導される。この場合、菌体の生育が抑えら 11ろので、通常ボリエステルの発酵合成は2段方式で行 **たわれる**。

【0032】1段目は菌体の増殖を目的とするものであ り、栄養源の豊富な条件下で培養される。この際、南体 はポリエステル合成をほとんど行なわないので、炭素源 としては脂肪酸に限らず、資化可能なものであれば自由 に選択できる。1段目で得られた菌体を洗浄回収して2 段目において新たに炭素源を加えてポリエステルを誘導 培養する。従って、この2段目の培養条件が重要であ い、2段目においては与えられる炭素源はポリエステル 合成の原料であり、この炭素源の化学構造がポリエステ いて炭素源とは、2段目で与えられる炭素源を意味して おり、前記のように炭素源を種々調整することにより、 アエロモナス属の微生物の特徴を利用してC: ~C。ユ ニットからなるの種々の共重合体を発酵合成することが できる。このとき、窒素源も制限されるが、この際のC /N比は7以上が好ましく、空素源を加えなくてもポリ エステルの誘導は可能である。C/N比が7より小さい 上炭素源は菌体の増殖のためのエネルギー代謝用、菌体 構成成分の合成用に消費され、ポリエステルの合成に使 川される量が減少してポリエステル収率が著しく低下す 30 る。また、この2段目の培養条件としては、通常pH6 ~8、温度25~35℃、通気量0.5~2vvm、培 養時間24~48hrである。

【0033】発酵合成された共薫合体の菌体からの回収 は、常法により行なうことができる。例えば、培養終了 役、菌体を蒸留水およびメタノール等により洗浄し、減 圧乾燥して得られる乾燥菌体をクロロホルム等を用いて 抽出処理し、遠心分離、ろ過等により菌体除去後、抽出 液にメタノールを加えて共重合体を沈澱回収することが

1129

できる。

[0034]

【実施例】以下、本発明を具体的に実施例により説明す るが、本発明は以下の実施例に何ら限定されるものでは ない。

14

# 尖施例 1

アエロモナス・キャピエFA-440株(微工研条寄第 3 4 3 2 号) を以下に示す培地を用いて30℃、48時 問振盪培養した。即ち、次の培地組成からなるものに水 10 を加えて全量1リットルとし (pH7. 0)、培地を調切 した。

肉エキス	5 g	
ペプトン	5 g	
イーストエキス	ス 2 g	
KII2 PO	0.5g	
K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	1.5g	
MgSO4 · 7H2 O	0.1g	

【0035】培養終了後、培養プロスを遠心分離して菌 体を回収し、さらに次に示す培地中に菌体を全量加え ルの構造を決定するといってよい。従って、本発明にお 20 て、30 ℃、24 時間振盪培養した。即ち、次の培地組 成からなるものに水を加えて全量1リットルとし (pH 7. 0)、培地を開製した。

オレイン酸	25.	4 g
KII2 PO	1.	5 g
K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	1.	5 g
Mg SO4 · 7 H2 O	0.	25g
Tween 85	0.	5 g

培養終了後、菌体を蒸留水およびメタノールで洗浄し、 滅圧乾燥して乾燥菌体を得た。このようにして得られた 乾燥菌体をクロロホルムで50℃、2時間抽出処理し た。菌体除去後、クロロホルム抽出液にメタノールを1 0 倍量加えてポリエステルを沈澱回収した。得られたポ リエステルを硫酸酸性下で100℃、140分メタノリ シスを行ない、モノマー体をメチルエステルとしてキャ ピラリーガスクロマトグラフにより昇温分析した。その 結果を表2に示した。

[0036] [表2]

オレイン酸を炭素源としたポリエステル発酵合成 表 2 (アエロモナス・キャビエ使用)

モノマーユニット	オレイン	酸(炭素 2.8	海)濃度 8.5	E (g/ 17.2	リットル) 25.2
C 2 C 4 C 5 C 6 C 7	0 73 0 27 0 0	0 77 0 23 0	0 81 0 19 0	0 84 0 16 0	0 85 0 15 0

[0037] オレイン酸を唯一の炭素源とした場合、3 HB(C<sub>4</sub>): 3 HHx(C<sub>6</sub>) = 85:15の2成分 系の共重合体が得られた。

#### 【0038】 尖施例2

オレイン酸濃度を1.5、2.8、8、5、17.2g /リットルとして実施例1と同じ実験を行なった。その 結果を同じく表2に示した。オレイン酸の濃度を低くし でもC。、C。ユニットの2成分系の共重合体が得られ るが、組成が変化し、オレイン酸濃度が低いほどC。ユ ニット組成が高くなった。

## 【0039】実施例3

アエロモナス ハイドロフィラOL-338株を用い、 炭素源としてオリーブオイルを2.8、8.5、17. 2.25.4g/リットルとして実施例2と同じ実験を 行った。その結果、Cr、C。ユニットの2成分系の共 重合体が得られたが、実施例2と異なり、組成比はオリ ・ブオイル濃度に影響されずほぼ一定値を示した。

 $311B:31111x = 90 \sim 92:10 \sim 8$ 

#### (C4) (C6)

### 【0040】 実施例4

炭素級としてお ヒドロキシカプロン酸を用いる以外 は、実施例3と同様の実験を行なった。その結果、3日 B:3HHx=51:49の2成分系の共重合体が得ら れた。

## 【0041】 実施例5

炭素源としてプロピオン酸を用いる以外は、実施例3と 同様の実験を行なった。その結果、3 HB:3 HP=4 5:55の2成分系の共集合体が得られた。

## 【0042】 実施例6

炭素源として吉草酸を用いる以外は、実施例3と同様の 30 実験を行なった。その結果、3HB:3HV=2:98 というほとんどい (3HV) ホモポリマーに近いポリマーが得られた。

# 【0043】 実施例7

炭素源として4 ヒドロキシ酪酸を用いる以外は、実施 例3と同様の実験を行なった。その結果、3HB:4H B=75:25の2成分系の共重合体が得られた。

# 【0044】 火施例8

炭素源として天然油脂であるコーン油を用いる以外は、実施例3と同様の実験を行なった。その結果、314B:3 HHx=85:15の2成分系の共乗合体が得られた。

# 【0045】実施例9

炭素源としてオレイン酸8g、吉草酸2gを用いる以外は、実施例3と同様の実験を行なった。その結果、3HB(C<sub>4</sub>):3HV(C<sub>4</sub>):3HHx(C<sub>4</sub>)=44:4

16

# 8:8からなる3成分系の共重合体が得られた。 【0046】実施例10

- 炭素源としてオリーブオイル4. 1g、吉草酸1. 7g を用いる以外は、実施例3と同様の実験を行なった。そ の結果、3 HB(C<sub>4</sub>):3HV(C<sub>5</sub>):3HHx(C<sub>6</sub>) = 80. 2:11. 2:8. 6からなる3成分系の共取 合体が得られた。

#### 【0047】 実施例11

炭素源としてオリーブオイル3.1g、4-ヒドロキシ 酪酸0.69gを用いる以外は、実施例3と同様の実験 を行なった。その結果、3HB:4HB:3HHx=8 4.4:7.7:7.9からなる3成分系の共重合体が 得られた。

## 【() 0 4 8】 実施例 1 2

炭素源としてオリープオイル0.31g、 古草酸0.1 7g、 1-ヒドロキシ酪酸0.69gを用いる以外は、

実施例3と同様の実験を行なった。その結果、3HB: 4HB:3HV:3HHx=79、7:8、1:5、4:6、8からなる4成分系の共重合体が得られた。 【0049】

【発明の効果】微生物の発酵合成するポリエステルは、 自然環境下で分解する生分解性プラスチックであるが、 強い特異性を有する酵素の作用で合成されるため得られ るポリエステルの構造は従来より限られたものであっ た。これは、微生物の遺伝的性質に基づいており、

(1) 資化しうる炭素源が微生物によって制限されていること、(2) 炭素源の代謝、ポリエステル合成経路も 決定されていることに起因している。本発明において は、長鎖脂肪酸を資化してC。~C。ユニットを合成することができ、C。ユニットである3HHx は3HVよりもメチレン基が1個多いので可塑性が高く、柔軟性を 付与する能力を有する。またC。ユニットである3HP も強度を保持しながらも弾性を与えることができる。このように、本発明によりアエロモナス属の微生物を用いると、剛性のプラスチックから弾性を帯びたプラスチックまで、共重合体の成分とその組成を調整することによ り 幅広くつくり出すことができる。特に、共重合体の成分として重要な3HHx (C。ユニット) は、安価な原料である天然油脂から合成することができるので、経済的にも非常に有利なものである。

【手統補正書】

【提出日】平成4年11月10日

【手続補正1】

(補正対象書類名) 明細書

【補正対象項目名】0035

【補正方法】変更

【補正内容】

【0035】 培養終了後、培養プロスを遠心分離して 南体を回収し、さらに次に示す培地中に関体を全量加え で、30℃、24時間振盪培養した。即ち、次の培地組 成からなるものに水を加えて全景1リットルとし(pH 7.0)、培地を調製した。

オレイン酸

25.4g

KH2 PO4

1. 5 g

K2 HPO4

1.5g

MgSO4 · 7H2 0

0. 25g

Tween 85

0.5g

培養終了後、菌体を蒸留水およびメタノールで洗浄し、 減圧乾燥して乾燥菌体を得た。このようにして得られた 乾燥菌体をクロコホルムで50℃、2時間抽出処理し た。菌体除去後、クロロホルム抽出液にメタノールを1 11 倍量加えてポリエステルを沈殿回収した。 得られたポ リエステルを硫酸酸性下で100℃、140分メタノリ シスを行ない、モノマー体をメチルエステルとしてキャ ビラリーガスクロマトグラフにより昇温分析した。キャ ピラリーガスクロマトグラフはHP589011 (Hc wlett Packard社製) を用いて行った。使 用したカラムはJ&W社製のヒューズド・シリカ・キャ ビラリーカラムDB-5 (カラム内径0. 25mm、液 <u> 対膜厚0.25 μm、カラム長30m)である。初発温</u> 度60℃、3分、界温速度8℃/分、最終温度240 じ、3分の条件で行った。図1は3-ヒドロキシ脂肪酸 のメチルエステルのガスクロマトグラフによる分析結果 である。図1中のNo. 1~No. 6は以下の標準物質 を表わす。

No. 1:3-ヒドロキシブロビオネート

1: 25

No. 3:3-ヒドロキシパリレート

No. 4:3-ヒドロキシヘキサノエート

No. 5:3-ヒドロキシオクタノエート

No. 6:3-ヒドロキシデカノエート

図2中、No. 1は3-ヒドロキシブチレートに対するピークを、No. 2は3-ヒドロキシへキサノエートに対するピークを表わす。また\*はポリエステルの加水分解の際に副生する、3-ヒドロキシブチレートに由来するクロトン酸のピークを示す。図1と図2を比較すると明らかなように、実施例1で得られたポリエステルは3HB(3-ヒドロキシブチレート)と3HHx(3-ヒドロキシへキサノート)の2つのモノマーユニットから成る共重合体であることがわかる。その結果を表2に示した。図3は同じく実施例1で得られたポリエステルの1。C-NMR(75MHZ)の解析結果であるが、この結果からもこのポリエステルが3HBと3HHxの2成分からなる共重合体であることが確認された。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】図面の簡単な説明

【補正方法】追加

【補正内容】

【図面の簡単な説明】

【図1】 図1は、3・ヒドロキシ脂肪酸のメチルエステル (標準物質) のガスクロマトグラフによる分析結果を示した図である。

【図2】 図2は、実施例1で得られたポリエステルを加水分解 (メタノリシス) したモノマー体のガスクロマトグラフによる分析結果を示した図である。

【図3】 図3は、実施例1で得られたポリエステルの <sup>1</sup> C-NMR (75MHz) の解析結果を示した図で ある。

【手続補正3】

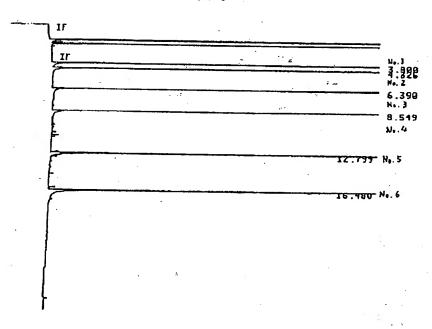
【補正対象書類名】図面

【補正対象項目名】全図

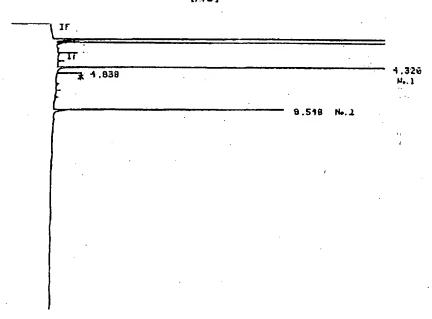
【補正方法】追加

【補正内容】

[図1]

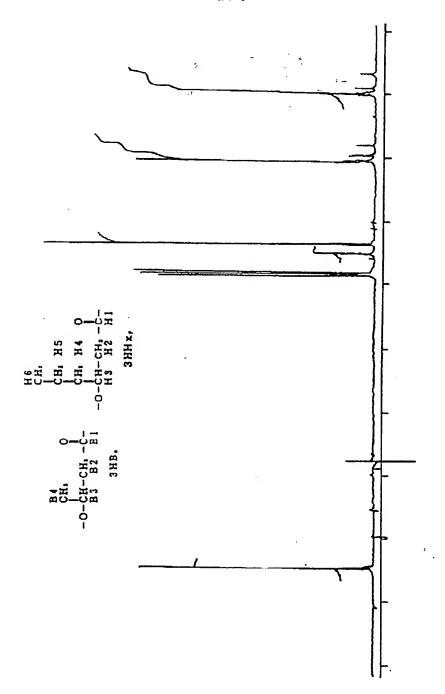


【図2】



1001

[図3]



1000